Нужен только ответ.

Сравните работы идеального газа при адиабатическом (*А*1) и изобарическом (*А*2) расширениях. Начальные состояния и конечные объемы газов одинаковы.

*А*1 = *А*2 .

*A*1 < *А*2 .

*А*1 > *А*2 .

Однозначного ответа не существует.

При изотермическом расширении одного моля некоторого идеального двухатомного газа, в результате которого его объем увеличился в е раз, газу сообщили *Q* = 2,49 кДж теплоты. При какой температуре *Т* расширялся газ? Универсальная газовая постоянная *R* = 8,31 Дж/моль∙К.

Ответ в К, округлив до целого числа.